

АЛКАНЫ И АЛКЕНЫ

ПОДГОТОВИЛА: МАРИЯ ВОРОТНИЦКАЯ

Кратко обо всем	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>
Назовите углеводороды	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>
Напишите формулу	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>
Напишите уравнение химической реакции	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>
Разное	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	40

ОБЩАЯ ФОРМУЛА АЛКАНОВ



ОБЩАЯ ФОРМУЛА АЛКЕНОВ



ТИП И ЧИСЛО ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ У АЛКАНОВ?

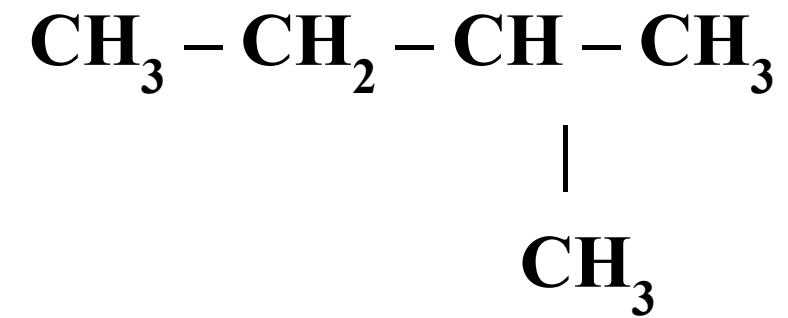
4 – 6 СВЯЗИ



ТИП И ЧИСЛО ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ У АЛКЕНОВ?

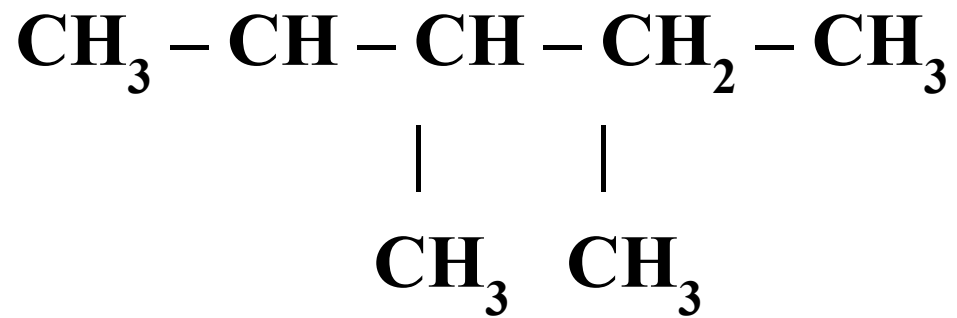
3 – σ и 1- π связи





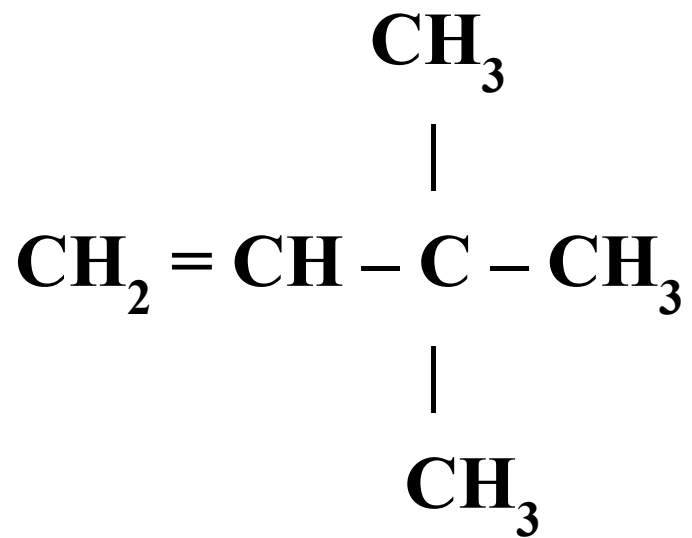
2 - метилбутан





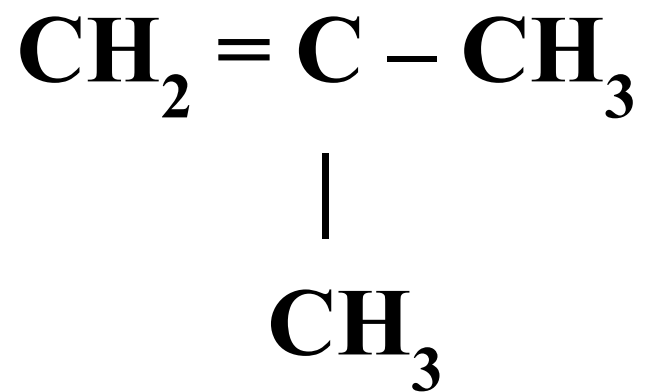
2,3 - диметилпентан





3,3 – диметилбутен - 1

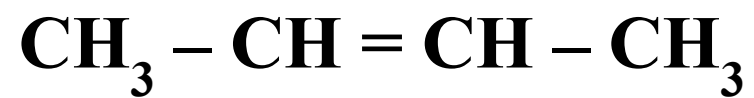




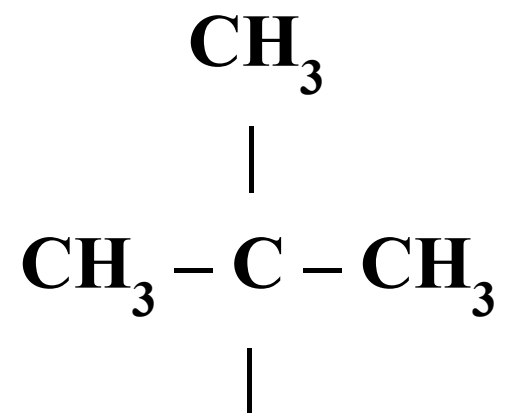
2 - метилпропен



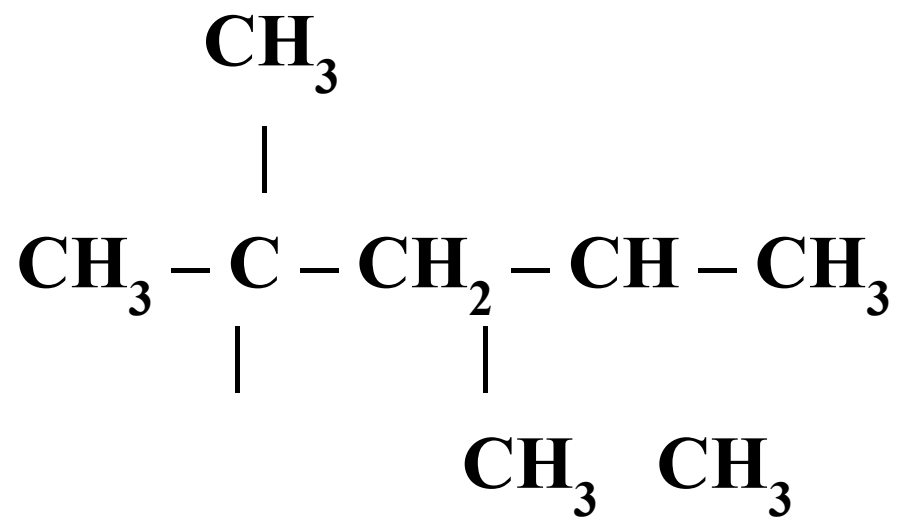
бутен - 2



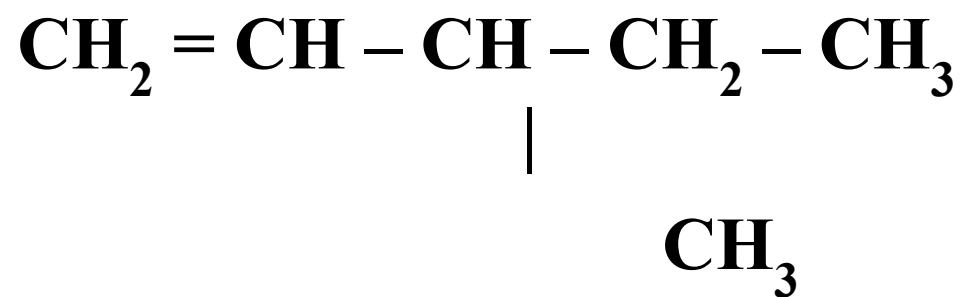
2,2 -диметилпропан



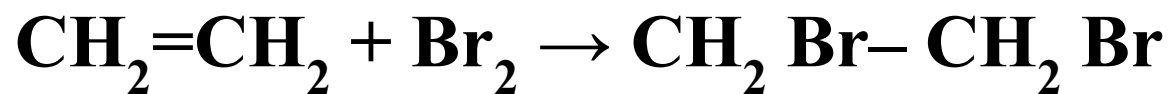
2,2,4 - триметилпентан



3 – метилпентен - 1



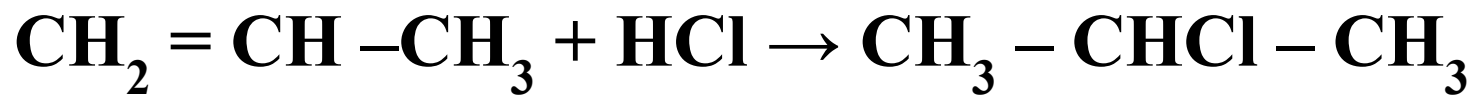
бромирование этилена



1,2 – дибромэтан



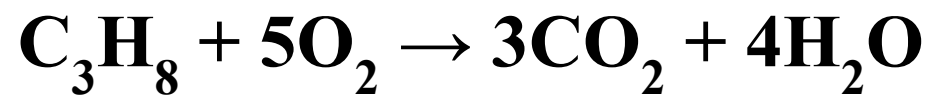
гидрохлорирование пропена



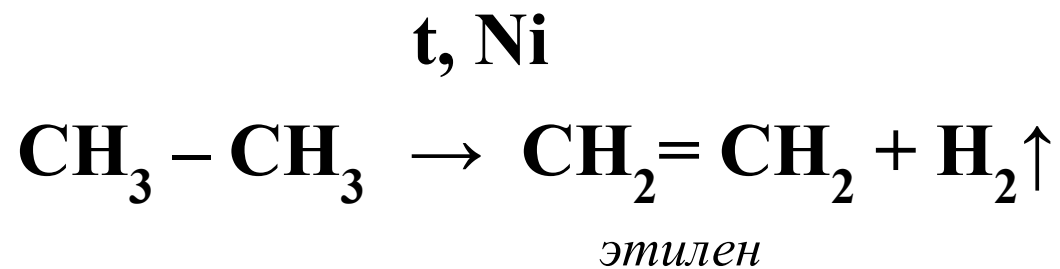
2 - хлорпропан



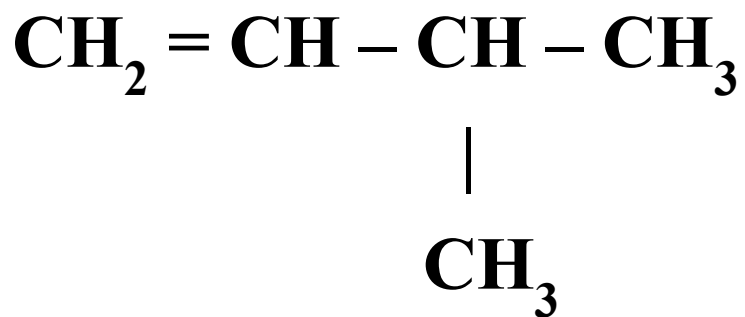
Горение пропана



дегидрирование этана



**Сколько атомов углерода находятся
во втором валентном состоянии в
данной молекуле?**



Ответ: 2 атома



Виды изомерии, характерные для алкенов?

Ответ:

Структурная :

- 1. углеродного скелета**
- 2. положение кратной связи**
- 3. межклассовая**

Геометрическая изомерия



**Определите формулу
предельного углеводорода,
плотность которого по воздуху равна 2**

Ответ: C_4H_{10} (бутан)



Какой вид связи характерен для алкенов?

**Ответ: Ковалентная
неполярная**

